19 BUNDESREPUBLIK

DEUTSCHLAND





DEUTSCHES PATENTAMT

- (2)
 Aktenzeichen:
 P 37 35 555.4

 (2)
 Anmeldetag:
 21. 10. 87
 - Offenlegungstag: 15. 9.88



(5) Int. Cl. 4:

C07D317/72

C 07 D 405/06 C 07 D 413/06 C 07 D 417/06

C 07 D 417/06 C 07 D 327/04 C 07 D 411/06 C 07 D 407/12 A 01 N 43/28 // C07D 413/06, 265:30,317:72, 405/06,317:72,227:00

- (3) Innere Priorität: (3) (3) (3) 07.03.87 DE 37 07 364.8
- (1) Anmelder: Bayer AG, 5090 Leverkusen, DE

(72) Erfinder:

Krämer, Wolfgang, Dr., 5093 Burscheid, DE; Weißmüller, Joachim, Dr., 4019 Monheim, DE; Berg, Dieter, Dr., 5600 Wuppertal, DE; Dutzmann, Stefan, Dipl.-agr.-Ing. Dr., 4000 Düsseldorf, DE

Aminomethylheterocyclen

Aminomethylheterocyclen der allgemeinen Formel (I),

$$CH_3 - C - CH_3$$

$$CH_2 - N \begin{pmatrix} R^1 \\ R^2 \end{pmatrix}$$

in welcher

 $R,\,R^1,\,R^2$ und X die in der Beschreibung angegebene Bedeutung haben,

deren Säureadditionssalze, geometrische und optische Isomere und Isomerengemische und ihre Verwendung als Schädlingsbekämpfungsmittel.

Die neuen Aminomethylheterocyclen der Formel (I) können nach Analogieverfahren hergestellt werden, so z. B. indem man geeignete Heterocyclen mit geeigneten Aminen umsetzt und gegebenenfalls so erhältliche erfindungsgemäße Verbindungen weiter umsetzt mit geeigneten Alkylierungsmitteln und gegebenenfalls anschließend eine Säure addiert oder eine physikalische Trennmethode anschließt.

Patentansprüche

1. Aminomethylheterocyclen der allgemeinen Formel (I),

$$CH_3$$
— C — CH_3
 CH_2 — $N < R^1$

in welcher

5

15

20

25

. 30

35

40

45

50

55 、

60

65

X für Sauerstoff oder Schwefel steht,

R für Wasserstoff, Alkyl, oder für jeweils gegebenenfalls substituiertes Cyclohexyl oder Phenyl steht und R1 und R2 unabhängig voneinander jeweils für Wasserstoff, Alkyl, Alkenyl, Alkinyl, Alkoxyalkyl, Dialkoxyalkyl, Hydroxyalkyl, Hydroxyalkoxyalkyl, Alkoxycarbonylalkyl, Dioxolanylalkyl, Dioxanylalkyl, Oxolanylal kyl oder für jeweils gegebenenfalls substituiertes Cycloalkylalkyl, Cycloalkyl, Aralkyl, Aralkenyl oder Aryl stehen oder

R1 und R2 gemeinsam mit dem Stickstoffatom, an welches sie gebunden sind, für einen gegebenenfalls. substituierten gesättigten Heterocyclus stehen, der gegebenenfalls weitere Heteroatome enthalten kann,

deren Säureadditionssalze, deren geometrische und optische Isomere und Isomerengemische. 2. Aminomethylheterocyclen gemäß Anspruch 1, wobei in der Formel (I)

X für Sauerstoff oder Schwefel steht,

R für Wasserstoff, für geradkettiges oder verzweigtes Alkyl mit 1 bis 6 Kohlenstoffatomen oder für jeweils gegebenenfalls ein- bis dreifach, gleich oder verschieden durch Alkyl mit 1 bis 4 Kohlenstoffatomen und/oder Halogen substituiertes Phenyl oder Cyclohexyl steht und

R1 und R2 unabhängig voneinander jeweils für Wasserstoff; für jeweils geradkettiges oder verzweigtes Alkyl mit 1 bis 12 Kohlenstoffatomen, Alkenyl mit 3 bis 8 Kohlenstoffatomen, Alkinyl mit 3 bis 8 Kohlenstoffatomen, Hydroxyalkyl mit 2 bis 6 Kohlenstoffatomen, Alkoxyalkyl oder Dialkoxyalkyl mit jeweils 1 bis 6 Kohlenstoffatomen oder Hydroxyalkoxyalkyl mit 2 bis 6 Kohlenstoffatomen in den einzelnen Alkylteilen, für Alkoxycarbonylalkyl mit 1 bis 6 Kohlenstoffatomen je Alkoxy- bzw. Alkylteil, für jeweils geradkettiges oder verzweigtes Dioxolanylalkyl, Dioxanylalkyl oder Oxolanylalkyl mit jeweils 1 bis 4 Kohlenstoffatomen im Alkylteil oder für jeweils gegebenenfalls im Cycloalkylteil einfach bis mehrfach, gleich oder verschieden substituiertes Cycloalkyl oder Cycloalkylalkyl mit jeweils 3 bis 7 Kohlenstoffatomen im Cycloalkylteil und gegebenenfalls 1 bis 4 Kohlenstoffatomen im geradkettigen oder verzweigten Alkylteil stehen, wobei als Substituenten jeweils infrage kommen:

Halogen, jeweils geradkettiges oder verzweigtes Alkyl, Alkoxy, Halogenalkyl oder Halogenalkoxy mit jeweils 1 bis 4 Kohlenstoffatomen und gegebenenfalls 1 bis 9 gleichen oder verschiedenen Halogenatomen; außerdem für jeweils gegebenenfalls einfach bis mehrfach, gleich oder verschieden im Arylteil substituiertes Arylalkyl, Arylalkenyl oder Aryl mit jeweils 6 bis 10 Kohlenstoffatomen im Arylteil und gegebenenfalls bis zu 6 Kohlenstoffatomen im geradkettigen oder verzweigten Alkyl- bzw. Alkenylteil stehen, wobei als Arylsubstituenten jeweils infrage kommen:

Halogen, Cyano, Nitro, jeweils geradkettiges oder verzweigtes Alkyl, Alkoxy, Alkylthio, Halogenalkyl, Halogenalkoxy, Halogenalkylthio, Alkoxycarbonyl oder Alkoximinoalkyl mit jeweils 1 bis 4 Kohlenstoffatomen in den einzelnen Alkylteilen und gegebenenfalls 1 bis 9 gleichen oder verschiedenen Halogenatomen

oder R1 und R2 gemeinsam mit dem Stickstoffatom, an welches sie gebunden sind, für einen gegebenenfalls einfach bis mehrfach, gleich oder verschieden substituierten, gesättigten 5- bis 7gliedrigen Heterocyclus stehen, der gegebenenfalls ein weiteres Heteroatom, insbesondere Stickstoff, Sauerstoff oder Schwefel enthalten kann, wobei als Substituenten infrage kommen: jeweils geradkettiges oder verzweigtes Alkyl oder Hydroxyalkyl mit jeweils 1 bis 4 Kohlenstoffatomen,

deren Säureadditionssalze, deren geometrische und optische Isomere und Isomerengemische. 3. Aminomethylheterocyclen gemäß Anspruch 1, wobei in der Formel (I)

X für Sauerstoff oder Schwefel steht,

R für Wasserstoff, Methyl, Ethyl, Neopentyl, Cyclohexyl oder Phenyl steht und

R1 und R2 unabhängig voneinander jeweils für Wasserstoff, Methyl, Ethyl, n- oder i-Propyl, n-, i-, s- oder

t-Butyl, n- oder i-Pentyl, n- oder i-Hexyl, n- oder i-Heptyl, n- oder i-Octyl, Allyl, n- oder i-Butenyl, n- oder i-Pentenyl, Propargyl, n- oder i-Butinyl, Hydroxyethyl, Hydroxyerpoyl, Methoxyethyl, Ethoxyethyl, Propoxyethyl, Butoxyethyl, Methoxyerpoyl, Ethoxypropyl, Propoxypropyl, Butoxypropyl, Hydroxyethoxyethyl, Dimethoxyethyl, Dimethoxyerpoyl, Diethoxyethyl, Methoxycarbonylmethyl, Methoxycarbonylethyl, Ethoxycarbonylethyl, Ethoxycarbonylethyl, Ethoxycarbonylpropyl, Propoxycarbonylmethyl, Propoxycarbonylethyl, Propoxycarbonylpropyl, Dioxolanylmethyl, Dioxolanylethyl, Dioxanylmethyl, Oxolanylmethyl, Oxolanylethyl, für jeweils gegebenenfalls einbis fünffach, gleich oder verschieden durch Fluor, Chlor, Brom, Methyl, Ethyl, n- oder i-Propyl, n-, i-, s-und/oder t-Butyl substituiertes Cyclopropyl, Cyclopropylmethyl, Cyclopropylethyl, Cyclopropylpropyl, Cyclopentyl, Cyclopentylmethyl, Cyclohexyl oder Cyclohexylmethyl, oder für jeweils gegebenenfalls einbis dreifach, gleich oder verschieden substituiertes Phenyl, Benzyl oder Phenylethyl steht, wobei als Substituenten jeweils infrage kommen: Fluor, Chlor, Brom, Cyano, Nitro, Methyl, Ethyl, n- oder i-Propyl, n-, i-, s- oder t-Butyl, Methoxy, Ethoxy, Methylthio, Trifluormethyl, Trifluormethoxy, Trifluormethylthio, Methoxycarbonyl, Chlory, Methoxyminomethyl oder

R¹ und R² gemeinsam mit dem Stickstoffatom, an welches sie gebunden sind, für einen gegebenenfalls einbis dreifach, gleich oder verschieden substituierten Heterocyclus der Formel

$$-N$$
 $-N$ $-N$ 0 oder $-N$ S

stehen, wobei als Substituenten infrage kommen: Methyl, Ethyl oder Hydroxymethyl, deren Säureadditionssalze, deren geometrische und optische Isomere und deren Isomerengemische.

4. Aminomethylheterocyclen gemäß Anspruch 1, wobei in der Formel (I)

20

25

65

X für Sauerstoff oder Schwefel steht,

R für Wasserstoff, Methyl oder Ethyl steht und

R¹ und R² unabhängig voneinander jeweils für Wasserstoff, Methyl, Ethyl, n- oder i-Propyl, n-, i-, s- oder t-Butyl, n- oder i-Pentyl, n- oder i-Hexyl, Allyl, n- oder i-Butenyl, n- oder i-Pentenyl, Propargyl, n- oder i-Butinyl, Hydroxyethyl, Hydroxyethyl, Methoxyethyl, Methoxyethyl, Ethoxyethyl, Ethoxyethyl, Hydroxyethyl, Diethoxyethyl, Methoxycarbonylmethyl, Methoxycarbonylethyl, Methoxycarbonylethyl, Ethoxycarbonylethyl, Ethoxycarbonylethyl, Ethoxycarbonylpropyl, Propoxycarbonylmethyl, Ethoxycarbonylpropyl, Propoxycarbonylmethyl, Propoxycarbonylethyl, Propoxycarbonylpropyl, Dioxolanylmethyl, Dioxolanylmethyl, Dioxolanylmethyl, Dioxolanylmethyl, Dioxolanylmethyl, Dioxolanylmethyl, Dioxolanylmethyl, Dioxolanylmethyl, Dichlordimethylcyclopropylmethyl, Cyclopentyl, Cyclopentyl, Cyclopenyl oder Cyclohexylmethyl steht oder

R¹ und R² gemeinsam mit dem Stickstoffatom, an welches sie gebunden sind, für einen gegebenenfalls einbis dreifach, gleich oder verschieden substituierten Heterocyclus der Formel

$$-N$$
 $-N$ oder $-N$ O

stehen.

wobei als Substituenten infrage kommen: Methyl, Ethyl, Hydroxymethyl, deren Säureadditionssalze, deren 45 geometrische und optische Isomere und deren Isomerengemische.

5. Verfahren zur Herstellung von Aminomethylheterocyclen der allgemeinen Formel (I),

$$CH_3 - C - CH_3$$

$$X = CH_2 - N < R^1$$

$$R^2$$

$$CH_3 - C - CH_3$$

$$CH_4 - C - CH_3$$

$$CH_5 - C - CH_3$$

$$CH_7 - C - CH_3$$

$$CH_8 - C - CH_3$$

$$CH_8 - C - CH_3$$

$$CH_8 - C - CH_3$$

in welcher

X für Sauerstoff oder Schwefel steht,

R für Wasserstoff, Alkyl oder für jeweils gegebenenfalls substituiertes Cyclohexyl oder Phenyl steht und R¹ und R² unabhängig voneinander jeweils für Wasserstoff, Alkyl, Alkenyl, Alkinyl, Alkoxyalkyl, Dialkoxyalkyl, Hydroxyalkyl, Hydroxyalkyl, Alkoxycarbonylalkyl, Dioxolanylalkyl, Dioxanylalkyl, Oxolanylal

kyl oder für jeweils gegebenenfalls substituiertes Cycloalkylalkyl, Cycloalkyl, Aralkyl, Aralkenyl oder Aryl stehen oder

R1 und R2 gemeinsam mit dem Stickstoffatom, an welches sie gebunden sind, für einen gegebenenfalls substituierten gesättigten Heterocyclus stehen, der gegebenenfalls weitere Heteroatome enthalten kann,

sowie deren Säureadditionssalze, deren geometrische und optische Isomere und Isomerengemische, dadurch gekennzeichnet, daß man

(a) substituierte Heterocyclen der Formel (II),



in welcher

5

10

15

20

25

30

35

40

45

50

55

65

R und X die oben angegebene Bedeutung haben und E1 für eine elektronenanziehende Abgangsgruppe steht,

mit Aminen der Formel (III),

$$H-N < R^1$$
 R^2

in welcher

R1 und R2 die oben angegebene Bedeutung haben,

und gegebenenfalls in Gegenwart eines Verdünnungsmittels und gegebenenfalls in Gegenwart eines Säurebindemittels umsetzt, oder

(b) die nach Verfahren (a) erhältlichen Aminomethylheterocyclen der Formel (Ia),

$$CH_3$$
— C — CH_3
 X
 O
 CH_2 — NH — R^1

(Ia)

in welcher

R, R1 und X die oben angegebene Bedeutung haben, mit Alkylierungsmitteln der Formel (IV),

$$R^{2-1}-E^2 \tag{IV}$$

in welcher

R2-1 für Alkyl, Alkenyl, Alkinyl, Alkoxyalkyl, Dialkoxyalkyl, Hydroxyalkyl, Hydroxyalkoxyalkyl, Alkoxycarbonylalkyl, Dioxolanylalkyl, Dioxanylalkyl, Oxolanylalkyl oder für jeweils gegebenenfalls substituiertes Cycloalkylalkyl, Cycloalkyl, Aralkyl oder Aralkenyl steht und E2 für eine elektronenanziehende Abgangsgruppe steht,

gegebenenfalls in Gegenwart eines Verdünnungsmittels und gegebenenfalls in Gegenwart eines Säurebindemittels umsetzt und gegebenenfalls anschließend eine Säure addiert oder eine physikalische Trennmethode anschließt.

6. Schädlingsbekämpfungsmittel, gekennzeichnet durch einen Gehalt an mindestens einem Aminomethylheterocyclus der Formel (I) nach den Ansprüchen 1 und 5. 7. Verwendung von Aminomethylheterocyclen der Formel (I) nach den Ansprüchen 1 und 5 zur Bekämp-

fung von Schädlingen.

8. Verfahren zur Bekämpfung von Schädlingen, dadurch gekennzeichnet, daß man Aminomethylheterocyclen der Formel (I) nach den Ansprüchen 1 und 5 auf Schädlinge und/oder ihren Lebensraum einwirken läßt. 9. Verfahren zur Herstellung von Schädlingsbekämpfungsmitteln, dadurch gekennzeichnet, daß man Aminomethylheterocyclen der Formel (I) nach den Ansprüchen 1 und 5 mit Streckmitteln und/oder oberflächenaktiven Mitteln vermischt.

15

40

50

Beschreibung

Die Erfindung betrifft neue Aminomethylheterocyclen, mehrere Verfahren zu ihrer Herstellung sowie ihre Verwendung als Schädlingsbekämpfungsmittel.

Es ist bereits bekannt, daß bestimmte Aminomethyldioxolane, wie beispielsweise das 3-Isobutyl-2-methyl--3-(1-piperidinylmethyl)-dioxolan oder das 2-Methyl-2-nonyl-4-di-n-butylaminomethyldioxolan, fungizide Eigenschaften besitzen (vgl. EP 97 822).

Die Wirksamkeit dieser vorbekannten Verbindungen ist jedoch insbesondere bei niedrigen Aufwandmengen und Konzentrationen nicht in allen Anwendungsbereichen völlig zufriedenstellend.

Es wurden neue Aminomethylheterocyclen der allgemeinen Formel (I),

25 30 **(T)** 35

in welcher

X für Sauerstoff oder Schwefel steht,

R für Wasserstoff, Alkyl, oder für jeweils gegebenenfalls substituiertes Cyclohexyl oder Phenyl steht und R1 und R2 unabhängig voneinander jeweils für Wasserstoff, Alkyl, Alkenyl, Alkinyl, Alkoxyalkyl, Dialkoxyalkyl, Hydroxyalkyl, Hydroxyalkoxyalkyl, Alkoxycarbonylalkyl, Dioxolanylalkyl, Dioxanylalkyl, Oxolanylalkyl oder für jeweils gegebenenfalls substituiertes Cycloalkylalkyl, Cycloalkyl, Aralkyl, Aralkenyl oder Aryl stehen oder R¹ und R² gemeinsam mit dem Stickstoffatom, an welches sie gebunden sind, für einen gegebenenfalls substituierten gesättigten Heterocyclus stehen, der gegebenenfalls weitere Heteroatome enthalten kann,

sowie deren pflanzenverträgliche Säureadditionssalze gefunden.

Die Verbindungen der Formel (I) können als geometrische und/oder optische Isomere oder Isomerengemische unterschiedlicher Zusammensetzung vorliegen. Sowohl die reinen Isomeren als auch die Isomerengemische werden erfindungsgemäß beansprucht.

Weiterhin wurde gefunden, daß man die neuen Aminomethylheterocyclen der allgemeinen Formel (I),

55 **(I)** 65

in welcher

15

20

25.

3Ò

40

45

50

55

X für Sauerstoff oder Schwefel steht,

R für Wasserstoff, Alkyl, oder für jeweils gegebenenfalls substituiertes Cyclohexyl oder Phenyl steht und R1 und R2 unabhängig voneinander jeweils für Wasserstoff, Alkyl, Alkenyl, Alkinyl, Alkoxyalkyl, Dialkoxyalkyl, Hydroxyalkyl, Hydroxyalkoxyalkyl, Alkoxycarbonylalkyl, Dioxolanylalkyl, Dioxanylalkyl, Oxolanylalkyl oder für jeweils gegebenenfalls substituiertes Cycloalkylalkyl, Cycloalkyl, Aralkyl, Aralkenyl oder Aryl stehen oder R1 und R2 gemeinsam mit dem Stickstoffatom, an welches sie gebunden sind, für einen gegebenenfalls substituierten gesättigten Heterocyclus stehen, der gegebenenfalls weitere Heteroatome enthalten kann,

. sowie deren pflanzenverträgliche Säureadditionssalze erhält, wenn man

(a) substituierte Heterocyclen der Formel (II),

(II)

in welcher

R und X die oben angegebene Bedeutung haben und E1 für eine elektronenanziehende Abgangsgruppe steht,

mit Aminen der Formel (III),

$$H-N < \frac{R^1}{R^2}$$
 (III)

in welcher

R1 und R2 die oben angegebene Bedeutung haben,

gegebenenfalls in Gegenwart eines Verdünnungsmittels und gegebenenfalls in Gegenwart eines Säurebindemittels umsetzt, oder wenn man

(b) die nach Verfahren (a) erhältlichen Aminomethylheterocyclen der Formel (Ia),

(Ia)

in welcher 60

R, R1 und X die oben angegebene Bedeutung haben, mit Alkylierungsmitteln der Formel (IV),

$$R^{2-1}-E^2 (IV)$$

in welcher

R2-1 für Alkyl, Alkenyl, Alkinyl, Alkoxyalkyl, Dialkoxyalkyl, Hydroxyalkyl, Hydroxyalkoxyalkyl, Alkoxy-

OS 37 35 555

carbonylalkyl, Dioxolanylalkyl, Dioxanylalkyl, Oxolanylalkyl oder für jeweils gegebenenfalls substituiertes Cycloalkyl, Cycloalkyl, Aralkyl oder Aralkenyl steht und E² für eine elektronenanziehende Abgangsgruppe steht,

gegebenenfalls in Gegenwart eines Verdünnungsmittels und gegebenenfalls in Gegenwart eines Säurebindemittels umsetzt und gegebenenfalls anschließend eine Säure addiert oder eine physikalische Trennmethode anschließt.

Schließlich wurde gefunden, daß die neuen Aminomethylheterocyclen der allgemeinen Formel (I) eine Wirkung gegen Schädlinge, insgesondere gegen pilzliche Schädlinge besitzen.

10

45

65

Überraschenderweise zeigen die erfindungsgemäßen Aminomethylheterocyclen der allgemeinen Formel (I) eine bessere fungizide Wirksamkeit als die aus dem Stand der Technik bekannten Aminomethyldioxolane, wie beispielsweise das 2-Isobutyl-2-methyl-4-(1-piperidinylmethyl)-1,3-dioxolan oder das 2-Methyl-2-nonyl-4-din-butyl-aminomethyl-1,3-dioxolan, welches chemisch und wirkungsmäßig naheliegende Verbindungen sind.

Die erfindungsgemäßen Aminomethylheterocyclen sind durch die Formel (I) allgemein definiert. Bevorzugt sind Verbindungen der Formel (I), bei welchen

X für Sauerstoff oder Schwefel steht.

R für Wasserstoff, für geradkettiges oder verzweigtes Alkyl mit 1 bis 6 Kohlenstoffatomen oder für jeweils gegebenenfalls ein- bis dreifach, gleich oder verschieden durch Alkyl mit 1 bis 4 Kohlenstoffatomen und/oder Halogen substituiertes Phenyl oder Cyclohexyl steht und

R¹ und R² unabhängig voneinander jeweils für Wasserstoff; für jeweils geradkettiges oder verzweigtes Alkyl mit 1 bis 12 Kohlenstoffatomen, Alkenyl mit 3 bis 8 Kohlenstoffatomen, Alkinyl mit 3 bis 8 Kohlenstoffatomen, Hydroxyalkyl mit 2 bis 6 Kohlenstoffatomen, Alkoxyalkyl oder Dialkoxyalkyl mit jeweils 1 bis 6 Kohlenstoffatomen oder Hydroxyalkoxyalkyl mit 2 bis 6 Kohlenstoffatomen in den einzelnen Alkylteilen, für Alkoxycarbonylalkyl mit 1 bis 6 Kohlenstoffatomen je Alkoxy- bzw. Alkylteil, für jeweils geradkettiges oder verzweigtes Dioxolanylalkyl, Dioxanylalkyl oder Oxolanylalkyl mit jeweils 1 bis 4 Kohlenstoffatomen im Alkylteil oder für jeweils gegebenenfalls im Cycloalkylteil einfach bis mehrfach, gleich oder verschieden substituiertes Cycloalkyl oder Cycloalkylalkyl mit jeweils 3 bis 7 Kohlenstoffatomen im Cycloalkylteil und gegebenenfalls 1 bis 4 Kohlenstoffatomen im geradkettigen oder verzweigten Alkylteil stehen, wobei als Substituenten jeweils infrage kommen: Halogen, jeweils geradkettiges oder verzweigtes Alkyl, Alkoxy, Halogenalkyl oder Halogenalkoxy mit jeweils 1 bis 4 Kohlenstoffatomen und gegebenenfalls 1 bis 9 gleichen oder verschiedenen Halogenatomen; außerdem für jeweils gegebenenfalls einfach bis mehrfach, gleich oder verschieden im Arylteil substituiertes Arylalkyl, Arylalkenyl oder Aryl mit jeweils 6 bis 10 Kohlenstoffatomen im Arylteil und gegebenenfalls bis zu 6 Kohlenstoffatomen im geradkettigen oder verzweigten Alkyl- bzw. Alkenylteil stehen, wobei als Arylsubstituenten jeweils infrage kommen:

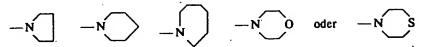
Halogen, Cyano, Nitro, jeweils geradkettiges oder verzweigtes Alkyl, Alkoxy, Alkylthio, Halogenalkyl, Halogenalkoxy, Halogenalkylthio, Alkoxycarbonyl oder Alkoximinoalkyl mit jeweils 1 bis 4 Kohlenstoffatomen in den einzelnen Alkylteilen und gegebenenfalls 1 bis 9 gleichen oder verschiedenen Halogenatomen oder R¹ und R² gemeinsam mit dem Stickstoffatom, an welches sie gebunden sind, für einen gegebenenfalls einfach bis mehrfach, gleich oder verschieden substituierten, gesättigten 5- bis 7-gliedrigen Heterocyclus stehen, der gegebenenfalls ein weiteres Heteroatom, insbesondere Stickstoff, Sauerstoff oder Schwefel enthalten kann, wobei als Substituenten infrage kommen: jeweils geradkettiges oder verzweigtes Alkyl oder Hydroxyalkyl mit jeweils 1 bis 4 Kohlenstoffatomen.

Besonders bevorzugt sind Verbindungen der Formel (I), bei welchen

X für Sauerstoff oder Schwefel steht,

R für Wasserstoff, Methyl, Ethyl, Neopentyl, Cyclohexyl oder Phenyl steht und R1 und R2 unabhängig voneinander jeweils für Wasserstoff, Methyl, Ethyl, n- oder i-Propyl, n-, i-, s- oder t-Butyl, n- oder i-Pentyl, n- oder i-Hexyl, n- oder i-Heptyl, n- oder i-Octyl, Allyl, n- oder i-Butenyl, n- oder i-Pentenyl, Propargyl, n- oder i-Butinyl, Hydroxyethyl, Hydroxypropyl, Methoxyethyl, Ethoxyethyl, Propoxyethyl, Butoxyethyl, Methoxypropyl, Ethoxypropyl, Propoxypropyl, Butoxypropyl, Hydroxyethoxyethyl, Dimethoxyethyl, Dimethoxyethyl, Dimethoxypropyl, Butoxypropyl, Hydroxyethoxyethyl, Dimethoxypropyl, Butoxypropyl, B thoxypropyl, Diethoxyethyl, Methoxycarbonylmethyl, Methoxycarbonylethyl, Methoxycarbonylpropyl, Ethoxycarbonylmethyl, Ethoxycarbonylethyl, Ethoxycarbonylethyl, Ethoxycarbonylmethyl, Propoxycarbonylethyl, Propoxycarbonylpropyl, Dioxolanylmethyl, Dioxolanylethyl, Dioxanylmethyl, Dioxanylethyl, Oxolanylmethyl, Oxolanylethyl, für jeweils gegebenenfalls ein- bis fünffach, gleich oder verschieden durch Fluor, Chlor, Brom, Methyl, Ethyl, n- oder i-Propyl, n-, i-, s- und/oder t-Butyl substituiertes Cyclopropyl, Cyclopropylmethyl, Cyclopropylethyl, Cyclopropylpropyl, Cyclopentyl, Cyclopentylmethyl, Cyclohexyl oder Cyclohexylmethyl oder für jeweils gegebenenfalls ein- bis dreifach, gleich oder verschieden substituiertes Phenyl, Benzyl oder Phenylethyl steht, wobei als Substituenten jeweils infrage kommen: Fluor, Chlor, Brom, Cyano, Nitro, Methyl, Ethyl, n- oder i-Propyl, n-, i-, s- oder t-Butyl, Methoxy, Ethoxy, Methylthio, Trifluormethyl, Trifluormethoxy, Trifluormethylthio, Methoxycarbonyl, Ethoxycarbonyl oder Methoximinomethyl oder R1 und R2 gemeinsam mit dem Stickstoffatom, an welches sie gebunden sind, für einen gegebenenfalls ein- bis dreifach, gleich oder verschieden substituierten Heterocyclus der Formel

37 35 555 OS



stehen, wobei als Substituenten infrage kommen: Methyl, Ethyl oder Hydroxymethyl. Ganz besonders bevorzugt sind Verbindungen der Formel (I), bei welchen

X für Sauerstoff oder Schwefel steht,

20

40

45

50

55

65

R für Wasserstoff, Methyl oder Ethyl steht und

R1 und R2 unabhängig voneinander jeweils für Wasserstoff, Methyl, Ethyl, n- oder i-Propyl, n-, i-, s- oder t-Butyl, n- oder i-Pentyl, n- oder i-Hexyl, Allyl, n- oder i-Butenyl, n- oder i-Pentenyl, Propargyl, n- oder i-Butinyl, Hydroxyethyl, Hydroxypropyl, Methoxyethyl, Methoxypropyl, Ethoxyethyl, Ethoxypropyl, Hydroxyethoxyethyl, Dimethoxyethyl, Diethoxyethyl, Methoxycarbonylmethyl, Methoxycarbonylethyl, Methoxycarbonylpropyl, Ethoxycarbonylmethyl, Ethoxycarbonylethyl, Ethoxycarbonylethyl, Ethoxycarbonylmethyl, Propoxycarbonylme thyl, Propoxycarbonylethyl, Propoxycarbonylpropyl, Dioxolanylmethyl, Dioxolanylethyl, Dioxanylmethyl, Oxolanylmethyl, Oxolanylethyl, Cyclopropylmethyl, Dichlorcyclopropylmethyl, Dimethylcyclopropylmethyl, Dichlordimethylcyclopropylmethyl, Cyclopentyl, Cyclohexyl oder Cyclohexylmethyl steht oder R1 und R2 gemeinsam mit dem Stickstoffatom, an welches sie gebunden sind, für einen gegebenenfalls ein- bis dreifach, gleich oder verschieden substituierten Heterocyclus der Formel

stehen, wobei als Substituenten infrage kommen: Methyl, Ethyl, Hydroxymethyl. Halogen bedeutet auch in den Zusammensetzungen Fluor, Chlor, Brom und Iod, insbesondere Fluor, Chlor oder Brom, wenn nicht anders definiert.

Bevorzugte erfindungsgemäße Verbindungen sind auch Additionsprodukte aus Säuren und denjenigen Aminomethylheterocyclen der Formel (I), in denen die Substituenten X, R, R1 und R2 die Bedeutungen haben, die bereits für diese Substituenten genannt wurden.

Zu den Säuren die addiert werden können, gehören vorzugsweise Halogenwasserstoffsäuren, wie z. B. Chlorwasserstoffsäure und Bromwasserstoffsäure, insbesondere Chlorwasserstoff, ferner Phosphorsäure, Salpetersäure, mono-, bi- und trifunktionelle Carbonsäuren und Hydroxycarbonsäuren, wie z. B. Essigsäure, Maleinsäure, Bernsteinsäure, Fumarsäure, Weinsäure, Zitronensäure, Salicylsäure, Sorbinsäure und Milchsäure, und Sulfonsäuren, wie p-Toluolsulfonsäure und 1,5-Naphthalindisulfonsäure und ferner Saccharin.

Im einzelnen seien außer den bei den Herstellungsbeispielen genannten Verbindungen die folgenden Aminomethylheterocyclen der allgemeinen Formel (I) genannt:

CH₃

 C_3H_7 -n

S

S

 CH_3

CH₃

R	X	-N< R1
		.R ²
		. ОН
٠		СН₂—СН—СН₃
CH ₃	S .	-n'
СН₃	S	-NH-
	•	CH,
		CH ₃
CH ₃	S	-NH-
-	•	<u></u>
C₂H₅	. S 	-N
C ₂ H ₅	s .	-N
		CH₃
C₂H₅	. · · S	-n-
		CH₃
C₂H₅	s	-N
		СН
	••	CH ₃
C ₂ H ₅	. S	-N0
· ·.		CH ₃
	-	СН₂—ОН
C₂H₅	S	-N
		.—
C₂H₅	S	-n
	•	СН, СН,
C₂H₅ ·	S	-N
	٠.	СН
C₂H₅ .	S.	-NH-CH ₂ -C≡CH

R	x	$-N < \frac{R^1}{R^2}$
C ₂ H ₅	S	—NH—CH₂—CH₂—C≡CH
C₂H₅	s	CH_3 $ $ $-N-CH_2-C=CH$
СН₃	o	CH ₂ —CH ₂ —OH CH ₃ CH ₃
СН	o	CH ₃ —N⟨ C₂H ₅
CH ₃	o	CH ₃ -N< C ₃ H ₇ -n
СН₃	o	CH₃ −N< C₄Hy-n
СН₃	· o	$-N\langle {C_2H_5 \atop C_4H_{9}}$
СН₃	o	CH ₂ —CCH ₂
СН3	o	CH ₃ CH ₂ —CH ₂ —
СН₃	o	CH ₃ CH CH ₃
СН3	0	CH ₃ CH ₃ -N-C CH ₃

	 -	
R	x	-N <r1< th=""></r1<>
CH ₃	0	−NH−CH ₂ −
CH ₃	o	CH, -NH-CH-
CH ₃	o	—HN—CH₂—CH₂—
CH ₃	.0	$-HN-CH_2-CH=CH$
CH ₃	O	$-HN \longrightarrow H$
		СН
CH ₃	0	$-HN \longrightarrow H$
		СН
CH ₃ ·	o	$-HN \longrightarrow H \longrightarrow CH_3$
H	Ó	-N O
H	O .	CH ₃ CH ₃
H	o	-N
H	o .	$-$ N \bigcirc
		CH ₃
H—	. O	-n
СН,	-	СН
$H_3C-C-CH_2-$	Ò	_N
ĊH₃ C₂H₅	Ο	-N

R	$X - N < \frac{R^1}{R^2}$	
C ₂ H ₅	o -N	
\bigcirc	$\begin{array}{cccccccccccccccccccccccccccccccccccc$	io

15

55

65

Verwendet man beispielsweise 8-t-Butyl-2-chlormethyl-1,4-dioxaspiro[4,5]decan und Piperidin als Ausgangsstoffe, so läßt sich der Reaktionsablauf des erfindungsgemäßen Verfahrens (a) durch das folgende Formelschema darstellen:

Verwendet man beispielsweise 8-t-Butyl-2-methylaminomethyl-1,4-dioxaspiro[4,5]decan und Allylbromid als Ausgangsstoffe, so läßt sich der Reaktionsablauf des erfindungsgemäßen Verfahrens (b) durch das folgende Formelschema darstellen:

$$\begin{array}{c} CH_{3} \\ CH_{3} - C - CH_{3} \\ + CH_{2} = CH - CH_{2} - Br & \begin{array}{c} CH_{3} \\ -HBr \\ \hline (Base) \end{array} \\ \\ CH_{2} - NH - CH_{3} \end{array}$$

$$\begin{array}{c} CH_{3} - C - CH_{3} \\ -HBr \\ \hline (Base) \end{array}$$

$$\begin{array}{c} CH_{3} - C - CH_{3} \\ -CH_{3} - C - CH_{3} - C - CH_{3} \\ -CH_{3} - C - CH_{3} - C - CH_{3} \\ -CH_{3} - C - CH_{3} - C - CH_{3} \\ -CH_{3} - C - CH_{3} - C - CH_{3} \\ -CH_{3} - C - CH_{3} - C - CH_{3} \\ -CH_{3} - C - CH_{3} - C - CH_{3} - C - CH_{3} \\ -CH_{3} - C - CH_{3} - C - CH_{3} - C - CH_{3} \\ -CH_{3} - C - CH_{3} - C - CH_{3} - C - CH_{3} \\ -CH_{3} - C - CH_{3} - C - CH_{3} - C - CH_{3} \\ -CH_{3} - C - CH_{3} - C - CH_{3} - C - CH_{3} - C - CH_{3} \\ -CH_{3} - C - CH_{3} \\ -CH_{3} - C - CH_{3} - C - CH_{3$$

Die zur Durchführung des erfindungsgemäßen Verfahrens (a) als Ausgangsstoffe benötigten substituierten Heterocyclen sind durch die Formel (II) allgemein definiert. In dieser Formel (II) stehen R und X vorzugsweise für diejenigen Reste, die bereits im Zusammenhang mit der Beschreibung der erfindungsgemäßen Stoffe der Formel (I) für diese Substituenten genannt wurden.

E¹ steht vorzugsweise für Halogen, insbesondere für Iod, Chlor oder Brom oder für gegebenenfalls durch Halogen, wie Fluor, Chlor, Brom oder Iod, substituiertes Alkylsulfonyloxy oder für gegebenenfalls u. a. durch Alkyl mit 1 bis 4 Kohlenstoffatomen substituiertes Arylsulfonyloxy, wie beispielsweise Methansulfonyloxy, Trifluormethansulfonyloxy oder p-Toluolsulfonyloxy.

Die substituierten Heterocyclen der Formel (II) sind bekannt (vgl. z. B. J. org. Chem. 38, 834-835 [1973]) oder lassen sich in Analogie zu bekannten Verfahren herstellen (vgl. z. B. Tetrahedron Lett. 23, 47-50, [1982]; Liebigs Ann. Chem. 1984, 1298-1301; Z. Naturforsch. B, Anorg. Chem., Org. Chem. 4013, 393-397 [1985] oder J. org. Chem. 51, 1894-1897 [1986] sowie die Herstellungsbeispiele), beispielsweise wenn man allgemein bekannte cyclische Ketone der Formel (V),

13

$$\begin{array}{c}
CH_3 \\
R - C \longrightarrow 0 \\
CH_3
\end{array}$$
(V)

in welcher

R die oben angegebene Bedeutung hat,

mit allgemein bekannten Alkoholen der Formel (VI),

$$HX - CH_2 - CH_2 - E^3$$

$$|$$

$$OH$$

$$OH$$

$$(VI)$$

in welcher

15

X die oben angegebene Bedeutung hat und E³ für Halogen oder Hydroxy steht,

gegebenenfalls in Gegenwart eines Verdünnungsmittels, wie beispielsweise Toluol, und gegebenenfalls in Gegenwart eines sauren Katalysators, wie beispielsweise p-Toluolsulfonsäure, bei Temperaturen zwischen 40°C und 150°C cyclisiert und gegebenenfalls in den Fällen, wo E³ in Formel (VI) für eine Hydroxygruppe steht, in einer 2. Stufe die so erhältlichen Hydroxymethylheterocyclen der Formel (VII),

in welcher

X und R die oben angegebene Bedeutung haben,

mit gegebenenfalls substituierten Alkyl- oder Arylsulfonylhalogeniden der Formel (VIII),

$$Z-SO_2-Hal$$
 (VIII)

in welcher

50

Hal für Halogen, insbesondere für Chlor steht und Z für gegebenenfalls durch Halogen, wie Fluor, Chlor, Brom oder Iod substituiertes Alkyl oder für gegebenenfalls durch Alkyl mit 1 bis 4 Kohlenstoffatomen substituiertes Aryl, wie insbesondere Methyl, Trifluormethyl oder 4-Methylphenyl steht, gegebenenfalls in Gegenwart eines Verdünnungsmittels, wie beispielsweise Diethylester, und gegebenenfalls in Gegenwart eines Säurebindemittels, wie beispielsweise Pyridin oder Triethylamin, bei Temperaturen zwischen -20°C und +100°C umsetzt.

Die dabei erhältlichen geometrischen Isomeren lassen sich entweder als Gemische im erfindungsgemäßen Verfahren (a) weiter umsetzen oder mit üblichen Trennmethoden (Chromatographie, Kristallisation) auftrennen. Die zur Durchführung des erfindungsgemäßen Verfahrens (a) weiterhin als Ausgangsstoff benötigten Amine sind durch die Formel (III) allgemein definiert. In dieser Formel (III) stehen R¹ und R² vorzugsweise für diejenigen Reste, die bereits im Zusammenhang mit der Beschreibung der erfindungsgemäßen Stoffe der Formel

(I) für diese Substituenten genannt wurden. Die Amine der Formel (III) sind allgemein bekannte Verbindungen der organischen Chemie.

Die zur Durchführung des erfindungsgemäßen Verfahrens (b) als Ausgangsstoffe benötigten Aminomethylheterocyclen sind durch die Formel (la) allgemein definiert. In dieser Formel (la) stehen X, R und R¹ vorzugsweise für diejenigen Reste, die bereits im Zusammenhang mit der Beschreibung der erfindungsgemäßen Stoffe der Formel (l) für diese Substituenten genannt wurden.

Die Aminomethylheterocyclen der Formel (Ia) sind erfindungsgemäße Verbindungen und erhältlich mit Hilfe

des erfindungsgemäßen Verfahrens (a).

Die zur Durchführung des erfindungsgemäßen Verfahrens (b) weiterhin als Ausgangsstoffe benötigten Alkylierungsmittel sind durch die Formel (IV) allgemein definiert. In dieser Formel (IV) steht R2-1 vorzugsweise für jeweils geradkettiges oder verzweigtes Alkyl mit 1 bis 12 Kohlenstoffatomen, Alkenyl mit 3 bis 8 Kohlenstoffatomen, Alkinyl mit 3 bis 8 Kohlenstoffatomen, Hydroxyalkyl mit 2 bis 6 Kohlenstoffatomen, Alkoxyalkyl oder Dialkoxyalkyl mit 1 bis 6 Kohlenstoffatomen oder Hydroxyalkoxyalkyl mit 2 bis 6 Kohlenstoffatomen in den einzelnen Alkylteilen, für Alkoxycarbonylalkyl mit 1 bis 6 Kohlenstoffatomen je Alkoxy- bzw. Alkylteil, für jeweils geradkettiges oder verzweigtes Dioxolanylalkyl, Dioxanylalkyl oder Oxolanylalkyl mit jeweils 1 bis 4 Kohlenstoffatomen im Alkylteil, für jeweils gegebenenfalls im Cycloalkylteil einfach bis mehrfach, gleich oder verschieden substituiertes Cycloalkyl oder Cycloalkylalkyl mit jeweils 3 bis 7 Kohlenstoffatomen im Cycloalkyl teil und gegebenenfalls 1 bis 4 Kohlenstoffatomen im geradkettigen oder verzweigten Alkylteil, wobei als Substituenten jeweils infrage kommen: Halogen, jeweils geradkettiges oder verzweigtes Alkyl, Alkoxy, Halogenalkyl oder Halogenalkoxy mit jeweils 1 bis 4 Kohlenstoffatomen und gegebenenfalls 1 bis 9 gleichen oder verschiedenen Halogenatomen; außerdem für jeweils gegebenenfalls einfach bis mehrfach, gleich oder verschieden im Arylteil substituiertes Arylalkyl oder Arylalkenyl mit jeweils 6 bis 10 Kohlenstoffatomen im Arylteil und bis zu 6 Kohlenstoffatomen im geradkettigen oder verzweigten Alkyl- bzw. Alkenylteil, wobei als Arylsubstituenten jeweils infrage kommen: Halogen, Cyano, Nitro, jeweils geradkettiges oder verzweigtes Alkyl, Alkoxy, Alkylthio, Halogenalkyl, Halogenalkoxy, Halogenalkylthio, Alkoxycarbonyl oder Alkoximinoalkyl mit jeweils 1 bis 4 Kohlenstoffatomen in den einzelnen Alkylteilen und gegebenenfalls 1 bis 9 gleichen oder verschiedenen

R²⁻¹ steht besonders bevorzugt für Methyl, Ethyl, n- oder i-Propyl, n-, i-, s- oder t-Butyl, n- oder i-Pentyl, n- oder i-Heptyl, n- oder i-Heptyl, n- oder i-Gctyl, Allyl, n- oder i-Butenyl, n- oder i-Pentenyl, Propargyl, n- oder i-Butinyl, Hydroxyethyl, Hydroxyethyl, Ethoxyethyl, Propoxyethyl, Butoxyethyl, Methoxypropyl, Ethoxypropyl, Propoxypropyl, Butoxypropyl, Hydroxyethoxyethyl, Dimethoxyethyl, Dimethoxypropyl, Diethoxyethyl, Methoxycarbonylmethyl, Methoxycarbonylmethyl, Methoxycarbonylmethyl, Ethoxycarbonylmethyl, Propoxycarbonylmethyl, Propoxycarbonylmethyl, Propoxycarbonylpropyl, Propoxycarbonylpropyl, Dioxolanylmethyl, Dioxolanylethyl, Dioxanylmethyl, Dioxanylethyl, Oxolanylmethyl, Oxolanylethyl, Gyclopropyl, Gyclopropyl, Cyclopropyl, Cyclopentyl, Cyclopropyl, Cyclopropyl, Cyclopropyl, Cyclopentyl, Cycl

Fluor, Chlor, Brom, Cyano, Nitro, Methyl, Ethyl, n- oder i-Propyl, n-, i-, s- oder t-Butyl, Methoxy, Ethoxy, Methylthio, Trifluormethyl, Trifluormethoxy, Trifluormethylthio, Methoxycarbonyl, Ethoxycarbonyl oder Methoximinomethyl.

35

45

55

R²⁻¹ steht ganz besonders bevorzugt für Methyl, Ethyl, n- oder i-Propyl, n-, i-, s- oder t-Butyl, n- oder i-Pentyl, n- oder i-Hexyl, Allyl, n- oder i-Butenyl, n- oder i-Pentenyl, Propargyl, n- oder i-Butinyl, Hydroxyethyl, Hydroxyethyl, Methoxyethyl, Methoxyethyl, Ethoxyethyl, Ethoxyethyl, Hydroxyethyl, Dimethoxyethyl, Diethoxyethyl, Methoxycarbonylmethyl, Methoxycarbonylmethyl, Methoxycarbonylmethyl, Ethoxycarbonylethyl, Propoxycarbonylmethyl, Propoxycarbonylmethyl, Propoxycarbonylpropyl, Dioxolanylmethyl, Dioxolanylmethyl, Dioxanylmethyl, Cyclopropylmethyl, Oxolanylmethyl, Oxolanylmethyl, Dichlorcyclopropylmethyl, Dimethylcyclopropylmethyl, Dichlordimethylcyclopropylmethyl, Cyclopentyl, Cyclohexyl oder Cyclohexylmethyl,

E² steht vorzugsweise für Halogen, insbesondere für Chlor, Brom oder Iod oder für jeweils gegebenenfalls durch Halogen, wie Fluor, Chlor, Brom oder Iod substituiertes Alkylsulfonyloxy, Alkoxysulfonyloxy mit jeweils 1 bis 4 Kohlenstoffatomen oder für gegebenenfalls durch z. B. Alkyl mit 1 bis 4 Kohlenstoffatomen substituiertes Arylsulfonyloxy, wie beispielsweise Methansulfonyloxy, Methoxysulfonyloxy oder p-Toluolsulfonyloxy.

Die Alkylierungsmittel der Formel (IV) sind ebenfalls allgemein bekannte Verbindungen der organischen Chemie oder erhältlich in Analogie zu allgemein bekannten Verfahren.

Als Verdünnungsmittel zur Durchführung der erfindungsgemäßen Verfahren (a) und (b) kommen inerte organische Lösungsmittel oder wäßrige Systeme infrage. Hierzu gehören insbesondere aliphatische oder aromatische, gegebenenfalls halogenierte Kohlenwasserstoffe, wie beispielsweise Benzin, Benzol, Toluol, Xylol, Chlorbenzol, Petrolether, Hexan, Cyclohexan, Dichlormethan, Chloroform, Tetrachlorkohlenstoff, Ether, wie Diethylether, Dioxan, Tetrahydrofuran oder Ethylenglykoldimethyl oder -diethylether; Ketone, wie Aceton oder Butanon; Nitrile, wie Acetonitril oder Propionitril; Amide, wie Dimethylformamid, Dimethylacetamid, N-Methylformanilid, N-Methylpyrrolidon oder Hexamethylphosphorsäuretriamid; Ester, wie Essigsäureethylester; Sulfoxide, wie Dimethylsulfoxid oder Alkohole, wie Methanol, Ethanol oder Propanol.

Die erfindungsgemäßen Verfahren (a) und (b) können gegebenenfalls auch in einem Zweiphasensystem, wie beispielsweise Wasser/Toluol oder Wasser/Dichlormethan, gegebenenfalls in Gegenwart eines Phasentransferkatalysators, durchgeführt werden. Als Beispiele für solche Katalysatoren seien genannt: Tetrabutylammoniumiodid, Tetrabutylammoniumbromid, Tributyl-methylphosphoniumbromid, Trimethyl-C₁₃/C₁₅-alkylammoniumchlorid, Dibenzyldimethyl-ammoniummethylsulfat, Dimethyl-C₁₂/C₁₄-alkyl-benzylammoniumchlorid, Tetrabutylammoniumhydroxid, 15-Krone-5, 18-Krone-6, Triethylbenzylammoniumchlorid oder Trimethylbenzylammoniumchlorid. Es ist auch möglich die erfindungsgemäßen Verfahren (a) und (b) ohne Zusatz eines Lösungsmittels durchzuführen.

Als Säurebindemittel zur Durchführung der erfindungsgemäßen Verfahren (a) und (b) kommen alle üblicherweise verwendbaren anorganischen und organischen Basen infrage. Vorzugsweise verwendet man Alkalimetallhydroxide, -alkoholate, -carbonate oder -hydrogencarbonate, wie beispielsweise Natriumhydroxid, Natriumme-

thylat, Natriumethylat, Natriumcarbonat oder Natriumhydrogencarbonat oder auch tertiäre Amine, wie beispielsweise Triethylamin, N,N-Dimethylanilin, Pyridin, 4-(N,N-Dimethylamino)-pyridin, Diazabicyclooctan (DABCO), Diazabicyclononen (DBN) oder Diazabicycloundecen (DBU).

Es ist auch möglich, die als Reaktionsteilnehmer verwendeten Amine der Formel (III) bzw. (Ia) in entsprechen-

dem Überschuß gleichzeitig als Säurebindemittel einzusetzen.

Die Reaktionstemperaturen können bei der Durchführung der erfindungsgemäßen Verfahren (a) und (b) in einem größeren Bereich variiert werden. Im allgemeinen arbeitet man bei Temperaturen zwischen +20°C und +200°C, vorzugsweise bei Temperaturen zwischen 80°C und +180°C.

Die erfindungsgemäßen Verfahren (a) und (b) werden im allgemeinen bei Normaldruck durchgeführt. Es ist 10 jedoch auch möglich unter erhöhtem Druck im Bereich zwischen 1 und 10 atm zu arbeiten. Die Arbeitsweise unter erhöhtem Druck empfiehlt sich insbesondere; wenn ein oder mehrere Reaktionsteilnehmer bei Normaldruck und der erforderlichen Reaktionstemperatur gasförmig vorliegen.

Zur Durchsetzung des erfindungsgemäßen Verfahrens (a) setzt man pro Mol an substituiertem Heterocyclus der Formel (II) im allgemeinen 1,0 bis 10,0 Mol, vorzugsweise 1,0 bis 5,0 Mol an Amin der Formel (III) und gegebenenfalls 1,0 bis 10,0 Mol, vorzugsweise 1,0 bis 5,0 Mol an Säurebindemittel, und gegebenenfalls 0,1 bis

1,0 Mol an Phasentransferkatalysator ein.

Zur Durchführung des erfindungsgemäßen Verfahrens (b) setzt man pro Mol an Aminoethylheterocyclus der Formel (Ia) im allgemeinen 1,0 bis 5,0 Mol, vorzugsweise 1,0 bis 2,0 Mol an Alkylierungsmittel der Formel (IV) und 1,0 bis 5,0 Mol, vorzugsweise 1,0 bis 2,0 Mol an Säurebindemittel, und gegebenenfalls 0,1 bis 1,0 Mol an Phasentransferkatalysator ein.

Die Reaktionsdurchführung, Aufarbeitung und Isolierung der Reaktionsprodukte der Formel (I) erfolgt in

beiden Fällen nach üblichen Methoden.

Zur Herstellung von Säureadditionssalzen der Verbindungen der Formel (I) kommen vorzugsweise folgende Säuren infrage: Halogenwasserstoffsäuren, wie z. B. Chlorwasserstoffsäure und Bromwasserstoffsäure, insbesondere Chlorwasserstoffsäure, ferner Phosphorsäure, Salpetersäure, Schwefelsäure, mono-, bi- und tri-funktionelle Carbonsäuren und Hydroxycarbonsäuren, wie z. B. Essigsäure, Maleinsäure, Bernsteinsäure, Fumarsäure, Weinsäure, Zitronensäure, Salicylsäure, Sorbinsäure, Milchsäure, und Sulfonsäuren, wie z.B. p-Toluolsulfonsäure und 1,5-Naphthalindisulfonsäure und außerdem Saccharin.

Die Säureadditionssalze der Verbindungen der Formel (I) können in einfacher Weise nach üblichen Salzbildungsmethoden, wie z. B. durch Lösen einer Verbindung der Formel (I) in einem geeigneten inerten Lösungsmittel und Hinzufügen der Säure, wie z. B. Chlorwasserstoffsäure, erhalten werden und in bekannter Weise, z. B. durch Abfiltrieren, isoliert und gegebenenfalls durch Waschen mit einem inerten organischen Lösungsmittel

Die erfindungsgemäßen Wirkstoffe weisen eine starke Wirkung gegen Schädlinge auf und können zur Bekämpfung von unerwünschten Schadorganismen praktisch eingesetzt werden. Die Wirkstoffe sind für den Gebrauch u. a. als Pflanzenschutzmittel insbesondere als Fungizide geeignet.

Fungizide Mittel im Pflanzenschutz werden eingesetzt zur Bekämpfung von Plasmodiophoromycetes, Oomy-

cetes, Chytridiomycetes, Zygomycetes, Ascomycetes, Basidiomycetes, Deuteromycetes.

Beispielhaft aber nicht begrenzend seien einige Erreger von pilzlichen Erkrankungen, die unter die oben aufgezählten Oberbegriffe fallen, genannt:

Pythium-Arten, wie beispielsweise Pythium ultimum;

Phytophthora-Arten, wie beispielsweise Phytophthora infestans;

Pseudoperonospora-Arten, wei beispielsweise Pseudoperonospora humuli oder Pseudoperonospora cubensis;

Plasmopara-Arten, wie beispielsweise Plasmopara viticola;

Peronospora-Arten, wie beispielsweise Peronospora pisi oder P. brassicae;

Erysiphe-Arten, wie beispielsweise Erysiphe graminis;

Sphaerotheca-Arten, wie beispielsweise Sphaerotheca fuliginea;

Podosphaera-Arten, wie beispielsweise Podosphaera leucotricha;

Venturia-Arten, wie beispielsweise Venturia inaequalis;

50 Pyrenophora-Arten, wie beispielsweise Pyrenophora teres oder P. graminea

(Konidienform: Drechslera, Syn: Helminthosporium);

Cochliobolus-Arten, wie beispielsweise Cochliobolus sativus

(Konidienform: Drechslera, Syn: Helminthosporium);

Uromyces-Arten, wie beispielsweise Uromyces appendiculatus;

Puccinia-Arten, wie beispielsweise Puccinia recondita;

Tilletia-Arten, wie beispielsweise Tilletia caries;

Ustilago-Arten, wie beispielsweise Ustilago nuda oder Ustilago avenae;

Pellicularia-Arten, wie beispielsweise Pellicularia sasakii;

Pyricularia-Arten, wie beispielsweise Pyricularia oryzae;

Fusarium-Arten, wie beispielsweise Fursarium culmorum;

Botrytis-Arten, wie beispielsweise Botrytis cinerea;

Septoria-Arten, wie beispielsweise Septoria nodorum;

Leptosphaeria-Arten, wie beispielsweise Leptosphaeria nodorum;

Cercospora-Arten, wie beispielsweise Cercospora canescens;

Alternaria-Arten, wie beispielsweise Alternaria brassicae;

Pseudocercosporella-Arten, wie beispielsweise Pseudocercosporella herpotrichoides.

Die gute Pflanzenverträglichkeit der Wirkstoffe in den zur Bekämpfung von Pflanzenkrankheiten notwendigen Konzentrationen erlaubt eine Behandlung von oberirdischen Pflanzenteilen, von Pflanz- und Saatgut, und des Bodens.

Dabei lassen sich die erfindungsgemäßen Wirkstoffe mit besonders gutem Erfolg zur Bekämpfung von Getreidekrankheiten, wie beispielsweise gegen den Erreger der Blattfleckenkrankheit der Gerste (Pyrenophora teres) oder gegen den Erreger der Blattfleckenkrankheit des Weizens (Cochliobolus sativus) sowie gegen Mehltau und Rostarten oder zur Bekämpfung von Krankheiten im Obst- und Gemüseanbau, wie beispielsweise gegen den Erreger des Apfelschorfes (Venturia inaequalis) einsetzen. Darüberhinaus zeigen die erfindungsgemäßen Wirkstoffe eine gute in-vitro-Wirksamkeit.

Die Wirkstoffe können in Abhängigkeit von ihren jeweiligen physikalischen und/oder chemischen Eigenschaften in übliche Formulierungen übergeführt werden, wie Lösungen, Emulsionen, Suspensionen, Pulver, Schäume. Pasten, Granulate, Aerosole, Wirkstoff-imprägnierte Natur- und synthetische Stoffe, Feinstverkapselungen in polymeren Stoffen und in Hüllmassen für Saatgut, ferner in Formulierungen mit Brennsätzen, wie Räucherpatro-

nen, -dosen, -spiralen u. ä., sowie ULV-Kalt- und Warmnebel-Formulierungen.

Diese Formulierungen werden in bekannter Weise hergestellt, z. B. durch Vermischen der Wirkstoffe mit Streckmitteln, also flüssigen Lösungsmitteln, unter Druck stehenden verflüssigten Gasen und/oder festen Trägerstoffen, gegebenenfalls unter Verwendung von oberflächenaktiven Mitteln, also Emulgiermittel und/oder Dispergiermitteln und/oder schaumerzeugenden Mitteln. Im Falle der Benutzung von Wasser als Streckmittel können z. B. auch organische Lösungsmittel als Hilfslösungsmittel verwendet werden. Als flüssige Lösungsmittel kommen im wesentlichen in Frage: Aromaten, wie Xylol, Toluol, oder Alkylnaphthaline, chlorierte Aromaten oder chlorierte aliphatische Kohlenwasserstoffe, wie Chlorbenzole, Chlorethylene oder Methylenchlorid, aliphatische Kohlenwasserstoffe, wie Cyclohexan oder Paraffine, z. B. Erdölfraktionen, Alkohole, wie Butanol oder Glycol sowie deren Ether und Ester, Ketone, wie Aceton, Methyleton, Methylisobutylketon oder Cyclohexanon, stark polare Lösungsmittel, wie Dimethylformamid und Dimethylsulfoxid, sowie Wasser; mit verflüssigten gasförmigen Streckmitteln oder Trägerstoffen sind solche Flüssigkeiten gemeint, welche bei normaler Temperatur und unter Normaldruck gasförmig sind, z. B. Aerosol-Treibgase, wie Halogenkohlenwasserstoffe sowie Butan, Propan, Stickstoff und Kohlendioxid; als feste Trägerstoffe kommen in Frage: z. B. natürliche Gesteinsmehle, wie Kaoline, Tonerden, Talkum, Kreide, Quarz, Attapulgit, Montmorillonit oder Diatomeenerde und synthetische Gesteinsmehle, wie hochdisperse Kieselsäure, Aluminiumoxid und Silikate; als feste Trägerstoffe für Granulate kommen in Frage: z. B. gebrochene und fraktionierte natürliche Gesteine wie Calcit, Marmor, Bims, Sepiolith, Dolomit sowie synthetische Granulate aus anorganischen und organischen Mehlen sowie Granulate aus organischem Material wie Sägemehl, Kokosnußschalen, Maiskolben und Tabakstengel; als Emulgier- und/oder schaumerzeugende Mittel kommen in Frage: z. B. nichtionogene und anionische Emulgatoren, wie Polyoxyethylen-Fettsäure-Ester, Polyoxyethylen-Fettalkohol-Ether, z. B. Alkylarylpolyglykol-Ether, Alkylsulfonate, Alkylsulfate, Arylsulfonate sowie Eiweißhydrolysate; als Dispergiermittel kommen in Frage: z. B. Lignin-Sulfitablaugen und Methylcellulose.

Es können in den Formulierungen Haftmittel wie Carboxymethylcellulose, natürliche und synthetische pulverige, körnige oder latexförmige Polymere verwendet werden, wie Gummiarabicum, Polyvinylalkohol, Polyvinylacetat, sowie natürliche Phospholipide, wie Kephaline und Lecithine, und synthetische Phospholipide. Weitere Additive könnnen mineralische und vegetabile Öle sein.

Es können Farbstoffe wie anorganische Pigmente, z. B. Eisenoxid, Titanoxid, Ferrocyanblau und organische Farbstoffe, wie Alizarin-, Azo- und Metallphthalocyaninfarbstoffe und Spurennährstoffe wie Salze von Eisen,

Mangan, Bor, Kupfer, Kobalt, Molybdan und Zink verwendet werden.

Die Formulierungen enthalten im allgemeinen zwischen 0,1 und 95 Gewichtsprozent Wirkstoff, vorzugsweise

zwischen 0,5 und 90%.

Die erfindungsgemäßen Wirkstoffe können in den Formulierungen in Mischung mit anderen bekannten Wirkstoffen vorliegen wie Fungizide, Insektizide, Akarizide und Herbizide sowie in Mischungen mit Düngemitteln und Wachstumsregulatoren.

Die Wirkstoffe können als solche, in Form ihrer Formulierungen oder den daraus bereiteten Anwendungsformen wie gebrauchsfertige Lösungen, Suspensionen, Spritzpulver, Pasten, lösliche Pulver, Stäubemittel und Granulate angewendet werden. Die Anwendung geschieht in üblicher Weise, z. B. durch Gießen, Verspritzen, Versprühen, Verstreuen, Verstäuben, Verschäumen, Bestreichen usw. Es ist ferner möglich, die Wirkstoffe nach dem Ultra-Low-Volume-Verfahren auszubringen oder die Wirkstoffzubereitung oder den Wirkstoff selbst in

den Boden zu injizieren. Es kann auch das Saatgut der Pflanzen behandelt werden.

Bei der Behandlung von Pflanzenteilen können die Wirkstoffkonzentrationen in den Anwendungsformen in einem größeren Bereich variiert werden. Sie liegen im allgemeinen zwischen 1 und 0,0001 Gew.-%, vorzugsweise zwischen 0.5 und 0.001%.

Bei der Saatgutbehandlung werden im allgemeinen Wirkstoffmengen von 0,001 bis 50 g je Kilogramm Saat-

gut, vorzugsweise zwischen 0,01 bis 10 g benötigt.

Bei Behandlung des Bodens sind Wirkstoffkonzentrationen von 0,00001 bis 0,1 Gew.-%, vorzugsweise von 0,0001 bis 0,02% am Wirkungsort erforderlich.

60

40

45

10

15

Herstellungsbeispiele

Beispiel 1

10

15

'20

30

35

40

45

60

(Verfahren a)

12,3 g (0,05 Mol) 8-t-Butyl-chlormethyl-1,4-dioxaspiro[4,5]decan (cis-trans-Gemisch) und 23 g (0,2 Mol) cis-2,6-Dimethylmorpholin werden zusammen 15 Stunden bei 130°C gerührt. Zur Aufarbeitung gibt man 100 ml Essigester zur erkalteten Reaktionsmischung, wäscht fünfmal mit jeweils 50 ml Wasser, trocknet über Natriumsulfat und entfernt das Lösungsmittel im Vakuum.

Man erhält 15,8 g (97% der Theorie) an 8-t-Butyl-2-(2,6-dimethylmorpholin-4-yl-methyl)-1,4-dioxaspiro[4,5]decan als Öl vom Brechungsindex n_D^∞ : 1,4756, welches laut gaschromatographischer Analyse überwiegend als cis/cis- und cis/trans-Diastereomerengemisch vorliegt.

Herstellung der Ausgangsverbindung

Beispiel II-1

100 g (0,648 Mol) 4-t-Butylcyclohexanon, 143,2 g (1,296 Mol) 3-Chlor-1,2-propandiol und 12,3 g (0,0648 Mol) p-Toluolsulfonsäure werden in 1 l Toluol 15 Stunden über einem Wasserabscheider unter Rückfluß erhitzt. Das erkaltete Reaktionsgemisch wird fünfmal mit jeweils 300 ml gesättigter wäßriger Natriumhydrogencarbonatlösung gewaschen, über Natriumsulfat getrocknet und im Vakuum vom Lösungsmittel befreit.

Man erhält 159,5 g (99% der Theorie) an 8-t-Butyl-2-chlormethyl-1,4-dioxaspiro[4,5]decan vom Brechungsindex n_0^∞ : 1,4774, welches laut gaschromatographischer Analyse und Protonenkernresonanzspektrum als cis/trans-(55:45)-Gemisch vorliegt.

In entsprechender Weise und gemäß den allgemeinen Angaben zur Herstellung erhält man die folgenden Aminomethylheterocyclen der allgemeinen Formel (I):

$$CH_3$$
— C — CH_3
 X
 O
 CH_2 — N — N
 R^1
 R^2

(T)

Beispiel Nr.	x	R	_พ< ^{R¹}	Physikalische Eigenschaften
2	0	СН,	-N	n _D ²⁰ : 1,4830
3	O	CH ₃	−N O CH,	n _D ²⁰ : 1,4833
4	Q	СН₃	−N CH ₃	n_D^{20} : 1,4801
5	O	СН,	- N	n _D ²⁰ : 1,4767
6	o	СН,	_N	n _D ²⁰ : 1,4867
. 7	0	СН	—ин—	n_D^{20} : 1,4856
8	Ö	СН₃	_NH	n _D ²⁰ : 1,4861
9	S	СН3	-NH-CH ₂ -CH(CH ₃) ₂	n _D ²⁰ : 1,4916
10	S	СН3	$NH-CH_2-CH(CH_3)_2$	n_D^{20} : 1,5298
11	S	СН3	CH ₃	n_D^{20} : 1,5012
12	S	СН,	−N CH ₃	Fp. 43℃
13	s	СН3	−N CH;	Fp. 48°C

Beispiel Nr.	x	R .	·-n< R1 R2	Physikalische Eigenschaften
14	S .	CH ₃	—NH—(CH ₂)₃—OC ₂ H ₅ CH ₃	n_D^{20} : 1,4959
15	Ö	СН3	-NH-H	n _D ²⁰ : 1,4872
16	О.	CH ₃	-NH	n_D^{20} : 1,4872
17	0	CH ₃	$-NH$ $-CH_3$	n _D ²⁰ : 1,4808
18	O .	C₂H₅	_N	n _D ²⁰ : 1,4851
19	O	C ₂ H ₅	−N CH ₃	n_D^{20} : 1,4814
20	o	C₂H₅	-N	n_D^{20} : 1,4886
	.:	CH	CH ₃	n _D ²⁰ : 1,4793
21	O _	C₂H₅	СН	
22	0	C₂Ḧ́s	$-$ N \bigcirc O	n_D^{20} : 1,4847
23	O	C₂H₅	−N O CH ₃	n_D^{20} : 1,4785
24	o	СН3	CH_3 $-NH-CH_2$	n_D^{20} : 1,5088
25	0	CH ₃	-NH-CH-	n _D ²⁰ : 1,5088
26	0	CH ₃	-n	n _D ²⁰ : 1,4858
27	0	CH ₃	CH ₃	n _D ²⁰ : 1,4874

Beispiel Nr.	x	R	N< R ¹	Physikalische Eigenschaften
28	o	СН₃	CH ₃	n _D ²⁰ : 1,4829
29	o	(H)	CH ₃	Fp. 37-48°C
	ŭ	~ <u>`</u>	СН³	1 p. 37 40 C
30	0	H	−N CH ₃	n _D ²⁰ : 1,4993
31	0	H	-n	n_D^{20} : 1,4958
32	o	СН3	CH ₃ C₂H ₅ -N C₂H ₅	n _D ²⁰ : 1,4660
33	o	CH ₃	$-NH-(CH_2)_3-CC_2H_5$	n_D^{20} : 1,4700
. 34	0	CH ₃	$-NH-CH_2-CH(C_2H_5)_2$	n_D^{20} : 1,4672
35	o ,	СН3	CH ₂ —CH ₂ —OH —N CH(CH ₃) ₂	n _D ²⁰ : 1,4757
36	o	СН3	—N CH ₃ —C₂H ₅	n ²⁰ : 1,4662
	0	СН3	СН ₃ ,—СН ₃	n _D ²⁰ : 1,4653
8	0	СН3	СH ₃ ,—СH ₃	n _D ²⁰ : 1,4663
9	O	СН,	_N C₂H₅	n_D^{20} ; 1,4649

Beispiel Nr.	X .	R	$-N < \frac{R^1}{R^2}$	Physikalische Eigenschaften
. 40	: O	СН3	CH ₃ -N-CH ₂	n _D ²⁰ : 1,5079
41	.0	H .	C_2H_5 C_2H_5	n_D^{20} : 1,4893
42	0	CH ₃	NH(CH ₂) ₂ OCH ₃	n _D ²⁰ : 1,4692
43	0	CH ₃	-NH-CH ₃	Kp. 116-120°C/0,9 mm
44	O	СН3	C_2H_5 $-N$ $(CH_2)_2-CH_3$	n_D^{20} : 1,4662
45	o	(CH ₃) ₃ C—CH ₂ —	$-N$ C_2H_5 C_2H_5	n_D^{20} : 1,4733
46	0	C₂H₅	C ₂ H ₅ -N C ₂ H ₅	n_D^{20} : 1,4651
47	o .	СН,	CH, -NH-CH-	n_D^{20} : 1,5050
48	o	СН3	CH ₃ -N-CH ₂ -CH=CH-	n_D^{20} : 1,5254
49	o	CH ₃	-NH-CH ₂ -CH ₂	n_D^{20} : 1,5123
50	. 0	СН₃	CH ₃ CH ₃ -N H	
51	0	CH ₃	CH ₃ -NH-CH-H	n ²⁰ : 1,4836
52	0	C₂H₅	$-NH \longrightarrow H$	n _D ²⁰ : 1,4871

Beispiel Nr.	x	R	_N< R² _R²	Physikalische Eigenschaften
			CH ₃	
53	0	C ₂ H ₅	-NH	n _D ²⁰ : 1,4838 ·
			OH 	
54	0	CH ₃	N(CH ₂ CH CH ₃) ₂	n_D^{20} : 1,4788
55	0	C_2H_5	NH(CH2)2OCH3	n _D ²⁰ : 1,4720
56	0	C ₂ H ₅	—NH—(CH ₂) ₃ —CH ₃	n_D^{20} : 1,4708
57	О	СН,	CH_3 $ $ $-N-(CH_2)_2-$	Кр. 157°С
58	o	СН3	CH ₃ CH ₃	
59	ο	СН3	CH, CH, 	
60	o	СН3	$CH_2-CH(C_2H_5)_2$ $-N$ $CH_2-COOCH_3$	n_D^{20} : 1,4706
61	o	СН3	(CH ₂) ₃ —OC ₂ H ₅ —N (CH ₂) ₂ —CH ₃	n_D^{20} : 1,4647
52	o	СН₃	-N × CH₃-(CH₂) ₁₁	
63	O	СН3	CH_3 CH_3 $\times CH_3 - (CH_2)_{11} - SO_3H$	
54	O	СН3	$-N$ $\times CH_3-(CH_2)_{11}$ $-SO_3H$	

Beispiel Nr.	x	R	$-N < \frac{R^1}{R^2}$	Physikalische Eigenschaften
			СН	
65	0	СН3	_NH-	
			× CH ₃ —(CH ₂) ₁₁ —	-SO ₃ H
				-
66	O .	CH ₃	-NH-H-CH ₃	
			× CH ₃ —(CH ₂) ₁₁ —	−SO ₃ H
			CH;	
57 ·	o	CH ₃	$-NH \longrightarrow H$	
			× CH ₃ —(CH ₂) ₁₁ —	−SO₃H
			CH ₃	·
68	0	-CH ₃	-N	
		•	× CH ₃ —(CH ₂) ₁₁ —	−SO₃H
			(CH ₂)3—CH ₃	
69 [.]	0	СН₃	_N	Kp. 136°C
U 2	Ü		(CH ₂) ₃ —CH ₃	
			(CH ₂)₃—CH₃	
70	o	C_2H_5	_N	n_D^{20} : 1,4713
•	-		CH ₂ —COOCH ₃	•
•			CH2-CH2-OCH	H ₃ .
71	o	CH ₃	_N	n_D^{20} : 1,4651
		•	(CH ₂) ₂ —CH ₃	
٠.			CH ₂ —CH ₂ —OCI	I ₃
72	О	C ₂ H ₅	-N	n_D^{20} : 1,4685
			C₂H₅	
			CH ₂ —CH ₂ —OCH	
73	O	C ₂ H ₅	_n′	n_D^{20} : 1,4687
			(CH ₂) ₂ —CH ₃	•

Beispiel Nr.	x	R	N< R ¹ R ²	Physikalische Eigenschaften
74	o	СН3	CH ₂ —CH ₂ —OCH ₃ —N C ₂ H ₅	n _D ²⁰ : 1,4659
75	s	СН₃	−N CH ₃	n _D ²⁰ : 1,4988
76	s	СН3	$-$ N \bigcirc O	Fp. 37-57°C
77	S	СН3	$-NH-CH_2-CH$ C_2H_5	n_B^{20} : 1,4016
78	S	CH ₃	-NH	¹ H-NMR*): 4,2-4,4 3,0-3,1 2,7-2,9
79	s	CH ₃	$-NH-CH_2-H$	$2,7-2,9$ $n_{D.}^{20}$: 1,5058
80	S	СН₃	OC ₂ H ₅ -NH-CH ₂ -CH OC ₂ H ₅	n_D^{20} : 1,4870
81	S	СН,	CH ₃ O × NH	¹ H-NMR*): 4,6-4,9 (m) 3,5-4,1 (m)
82	S	CH ₃	SO ₂ / -NO O NH	¹ H-NMR*): 4,6-4,9 (m) 4,05-4,1 (m) 3,05-3,8 (m)
33	S	СН3	SO_2 SO_2 NH	¹ H-NMR*): 4,6-4,9 (m) 3,6-4,05 (m)

Beispiel Nr.	x	, R ,	N < R ¹	Physikalische Eigenschaften
84	S	СН3	-NH-CH ₂ -CH C ₂ H ₅	¹ H-NMR*): 4,6-4,8 (m) 3,5-3,7 (m) 3,1-3,3 (m) 2,7-2,9 (m)
85	S	СН,	−NH ← H O NH	¹ H-NMR*): 4,6-4,8 (m) 3,1-3,6 (m) 2,7-2,9 (m)
86	S	СН	SO_2 $-NH-CH_2-H$ O NH	¹ H-NMR*): 4,6-4,8 (m) 3,5-3,7 (m) 3,0-3,3 (m) 2,7-2,9 (m)
87	S	СН₃	SO_2 OC_2H_5 OC_2H_5 OC_2H_5	¹ H-MNR*): 4,95-5,05 (m 4,6-4,8 (m) 3,5-3,9 (m) 3,1-3,5 (m)
			× SO ₂ NH	
88	S	C ₂ H ₅	−N CH ₃	. n _D ²⁰ : 1,5058
89	S	C ₂ H ₅	−N CH ₃	n_D^{20} : 1,5027
90	S	C₂H₅	−N O CH ₃	n_D^{20} : 1,5027
91	S	C ₂ H ₅	$-N-(CH_{2})_{2}-CH_{3}$ $CH_{2}-CH_{3}$	n_D^{20} : 1,5027

Beispiel Nr.	х	R	$-N < \frac{R^1}{R^2}$	Physikalische Eigenschaften
_			OC₂Hs	
92	S	C ₂ H ₅	-NH-CH ₂ -CH	n_D^{20} : 1,4906
			OC₂H₅	
93	S	C ₂ H ₅	-NH-(CH ₂) ₃ -OC ₂ H ₅	n _D ²⁰ : 1,4969
94	S	C ₂ H ₅	$-NH-CH_2-H$	n_D^{20} : 1,5099
·			C₂H ₅	
95	S	C ₂ H ₅	-NH-CH₂-CH	n_D^{20} : 1,4958
			C ₂ H ₅	
			CH ₃	
96	S	C ₂ H ₅	$-$ N \bigcirc	¹ H-NMR*): 4,6-4,9 (m) 3,6-4,0 (m)
			×	
•			SO ₂ NH	
			CH₃	
97	s	C_2H_5	$-\mathbf{N}$	¹ H-NMR*): 4,6-4,9 3,5-3,9
			CH ₃ O	3,5-3,9
			×	
			SO ₂ NH	
			СН₃	
98	s	C ₂ H ₅	-N_0	¹ H-NMR*): 4,6-4,9 (m)
			СН3	4,1-4,3 (m) 3,5-3,9 (m) 3,0-3,25 (m)
			(CH ₂) ₂ —CH ₃	,- ,- ,- ,- ,- ,- ,- ,- ,- ,- ,- ,- ,- ,
99	S	C ₂ H ₅	-n'	¹ H-NMR*): 4,6-4,9 (m) 4,3-4,5 (m)
			`CH₂—	3,1-3,9 (m)
			o o	
			× NH	
			SO ₂	

Beispiel Nr.	x	R	-N< R¹ .	Physikalische Eigenschaften
			OC ₂ H ₅	
100	S	C₂H₅	—NH—CH₂CH OC₂H₅	¹ H-NMR*): 3,15-3,9 (m) 4,6-4,8 (m) 4,95-5,05 (m)
		-	0	
	·		× NH	· . •
101	S	C ₂ H ₅	$-NH-(CH_2)_3-O-C_2H_5$	¹ H-NMR*): 4,6-4,8 (m) 3,1-3,7 (m)
			× NH	
102	S	C₂H₅	$-NH-CH_2-H$	¹ H-NMR*): 4,5-4,8 (m) 3,5-3,75 (m) 3,0-3,25 (m)
			× NH	2,7-2,9 (m)
103	S	C ₂ H ₅	$-NH-CH_2-CH$ C_2H_5	¹ H-NMR*): 4,6-4,8 (m) 3,5-3,75 (m) 3,1-3,3 (m)
			× NH	
104	0	C ₂ H ₅	(CH ₂) ₂ —CH ₃	n _D ²⁰ : 1,4802
•			CH ₂ —	
105	ö	Н	-N	n_D^{20} : 1,47.59
			`CH₃	
			CH ₃	
106	0	Н	$-$ N \bigcirc O	n_D^{20} : 1,4750

Beispiel Nr.	х	R	-N<\(\) R ²	Physikalische Eigenschaften
107	o	C₂H₅	CH_{2} CH_{3} CH_{2} CH_{3}	n _D ²⁰ : 1,4760
108	0	Н	-NH-CH ₂ -CH(C ₂ H ₅) ₂	n _D ²⁰ : 1,4666
109	0	Н	NH(CH ₂) ₃ OC ₂ H ₅	n_D^{20} : 1,4678
110	o	н	$-NH-CH_2-H$	n _D ²⁰ : 1,4836
l11	ο	Н	-NH-CH ₂ -CH(CH ₃) ₂	n _D ²⁰ : 1,4643
112	o	C₂H₅	CH_{2} CH_{2} CH_{2} O	n _D ²⁰ : 1,5226
13	S	н	CH ₃	n_D^{20} : 1,4900
14	S	н	$-N$ CH_3	n_D^{20} : 1,5000
15	S	н	(CH ₂) ₂ —CH ₃ -N CH ₂ — O	n_D^{20} : 1,5030
16	S	Н	-NH-(CH2)3OC2H5	n_D^{20} : 1,4913
.7	S	Н	$-NH-CH_2-CH(C_2H_5)_2$	n_D^{20} : 1,4910

Beispiel Nr.	x	R.	-N<\(\frac{R^1}{R^2}\)	Physikalische Eigenschaften
118	S	Н	CH ₃ CH ₃	n ²⁰ : 1,5179
			× NH	· .
119	0	н	$-NH-(CH_2)_3-OC_2H_5$	n_D^{20} : 1,5058
			× NH	
120	S	Н	CH_{2} CH_{3} CH_{2}	n_D^{20} : 1,5260
	•	٠. ٠	× NH	
121	s	н	NH(CH ₂) ₃ OC ₂ H ₅	n_D^{20} : 1,5318
·			× NH	
122	S	H	-NH-CH ₂ -CH(C ₂ H ₅)	n_D^{20} : 1,5272
			× NH	
			CH ₃	
123	O .	Н	-NH-H	n_D^{20} : 1,4808
124	s ·	Ĥ	$-NH-CH_2-H$	n_D^{20} : 1,5056

Beispiel Nr.	x	R	$-N < \frac{R^1}{R^2}$	Physikalische Eigenschaften
125	O	Н	-NH-CH₂-H	¹ H-NMR*): 4,5-4,6 (m) 4,0-4,1 (m) 3,6-3,7 (m)
126	0	СН3	$\times CH_3 - (CH_2)_{11} - SO$ $-NH - CH_2 - O$	n_D^{20} : 1,4812
127	S	H —	-N	n _D ²⁰ : 1,5198
128	s	H	−N CH ₃	n_D^{20} : 1,5065
129	S	(H)	CH ₃	n _D ²⁰ : 1,5147
130	S	H	$-NH-CH_2-CH$ C_2H_5	n_D^{20} : 1,5033
131	s	H	$-NH-CH_2-H$	n_D^{20} : 1,5186
132	S	H	−NH−(H) CH ₃	n _D ²⁰ : 1,5242
133	s	(H)	—NH——H	n_D^{20} : 1,5189
134	s	H	$-\mathbf{N}$	¹ H-NMR*): 4,6-4,8 (m) 3,0-3,7 (m)
			× NH	
135	S	(H)	−N CH ₃	¹ H-NMR*): 4,5-4,7 (m) 2,7-3,7 (m)

Beispiel Nr.	x	R	-N<\(\frac{R^1}{R^2}\)	Physikalische Eigenschaften
136	S	H—	CH ₃ CH ₃ O	¹ H-NMR*): 4,6-4,9 (m) 4,1-4,3 (m) 3,0-3,9 (m)
		•	× NH	
137	S	(H)	$-NH-CH_2-CH$ C_2H_5	¹ H-NMR*): 4,6-4,7 (m) 3,5-3,6 (m) 2,7-3,3 (m)
138	S	H—	$-NH-CH_2-H$	¹ H-NMR*): 4,6-4,7 (m) 3,5-3,7 (m) 2,7-3,3 (m)
			× SO ₂ NH	•
139	S .	H	−NH H	¹ H-NMR*): 4,6-4,8 (m) 3,1-3,6 (m) 2,7-2,9 (m)
140	S	H —	-NH-HOO	¹ H-NMR*): 4,6-4,8 (m) 3,1-3,6 (m) 2,7-2,9 (m)
141	O	н	SO_2 -NH-CH ₂ -CH(OC ₂ H ₃) ₂	n_D^{20} : 1,4120
142	0	CH ₃	$-N-CH_2-CH_3$	n_D^{20} : 1,5050
143	o .	СН₃	$-N-CH_2-CH_2-C_0$	n_D^{20} : 1,4803
144	o	H	$-$ N \bigcirc	n_D^{20} : 1,480
145 .	o	Н	_N	n_D^{20} : 1,479

			* * *******	*** * *********************************
Beispiel Nr.	х	R	N < R' R'	Physikalische Eigenschaften
146	0	Н	-N_O	π _D ²⁰ : 1,482
147	0	СН	_NN	n _D ²⁰ : 1,484
148	0	СН₃	$-NH-CH_2$	n_D^{20} : 1,5221
			CH₂—C≡CH	
149	0	СН₃	$-N-CH_2-$	n_D^{20} : 1,4924
150	S	СН3	$-NH-CH_2-CH_2$	n_D^{20} : 1,5070
151	s	СН3	-NH	n_D^{20} : 1,5030
152	0	СН₃	$CH_{2}-C \equiv CH$ CH_{3} $-N$	n_D^{20} : 1,4915
.53	s	СН₃	$CH_2-C \equiv CH$ $-N \downarrow O$ CH_2	n_D^{20} : 1,5131
54	0	CH ₃	NH C(CH ₃) ₃	n _D ²⁰ : 1,4686
55	0	H	$-NH-C(CH_3)_3$	n_D^{20} : 1,4632
56	S	СН3	$-N$ CH_2 CH_2	n _D ²⁰ : 1,5079
57	S	СН₃	$-N$ C_2H_5 CH_2	n_D^{20} : 1,5052
58	S	СН₃	—NH—C(CH ₃) ₃	Fp. 68°-72°C
59	S	Н	-N	n_D^{20} : 1,5030
60	S	Н	$-$ N \bigcirc O	n_D^{20} : 1,508

Anwendungsbeispiele

In dem folgenden Anwendungsbeispiel wurden die nachstehend aufgeführten Verbindungen als Vergleichsubstanzen eingesetzt:

CH2-CH(CH3)2 CH₁ (A) CH₂-

2-Isobutyl-2-methyl-4-(1-piperidinylmethyl)-1,3-dioxolan und

5

10

20

25

30

35

55

65

(CH₂)_a **(B)** 0

2-Methyl-2-nonyl-4-di-n-butylaminomethyl-1,3-dioxolan (beide bekannt aus EP 97 822).

Beispiel A

Pyrenophora teres-Test (Gerste)/protektiv

100 Gewichtsteile Dimethylformamid Lösungsmittel: 0,25 Gewichtsteile Alkylarylpolyglykolether Emulgator:

Zur Herstellung einer zweckmäßigen Wirkstoffzubereitung vermischt man 1 Gewichtsteil Wirkstoff mit den angegebenen Mengen Lösungsmittel und Emulgator und verdünnt das Konzentrat mit Wasser auf die gewünschte Konzentration.

Zur Prüfung auf protektive Wirksamkeit besprüht man junge Pflanzen mit der Wirkstoffzubereitung taufeucht. Nach Abtrocknen des Spritzbelages werden die Pflanzen mit einer Konidiensuspension von Pyrenophora teres besprüht. Die Pflanzen verbleiben 48 Stunden bei 20°C und 100% relativer Luftfeuchtigkeit in einer Inkubationskabine.

Die Pflanzen werden in einem Gewächshaus bei einer Temperatur von ca. 20°C und einer relativen Luftfeuchtigkeit von ca. 80% aufgestellt.

7 Tage nach der Inokulation erfolgt die Auswertung.

Eine deutliche Überlegenheit in der Wirksamkeit gegenüber dem Stand der Technik zeigen bei diesem Test 45 z. B. die Verbindungen gemäß den Herstellungsbeispielen: 1, 2, 3. 4, 5, 6, 7 und 8.